

2. *Спектрофотометрия.* Спектр поглощения испытуемого раствора субстанции в области длин волн от 220 до 350 нм в кварцевой кювете с толщиной слоя 1 см должен иметь максимум при 232 нм с удельным показателем от 570 до 630.

Испытуемый раствор. В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают 100 мг субстанции, растворяют в метаноле и доводят объем раствора тем же растворителем до метки. В мерную колбу вместимостью 100 мл помещают 5,0 мл полученного раствора и доводят 0,01 М раствором хлористоводородной кислоты до метки. В мерную колбу вместимостью 100 мл помещают 10,0 мл полученного раствора и доводят 0,01 М раствором хлористоводородной кислоты до метки.

3. *Качественная реакция.* 0,1 г субстанции нагревают с 0,15 мл 10 % раствора натрия гидроксида; выделяющиеся пары должны окрашивать смоченную водой красную лакмусовую бумагу в синий цвет.

4. *Качественная реакция.* 0,3 г субстанции смешивают в фарфоровом тигле с 1,5 г смеси для спекания. Тигель закрывают крышкой и смесь прокалывают на огне. После охлаждения содержимое тигля растворяют в 15 мл горячей воды и фильтруют. 5 мл фильтрата подкисляют азотной кислотой и прибавляют 0,5 мл 2 % раствора серебра нитрата; должен образоваться белый осадок, растворимый в растворе аммиака.

Температура плавления. От 126 до 130 °С (ОФС «Температура плавления»).

Родственные примеси. Определение проводят методом ТСХ (ОФС «Тонкослойная хроматография»).

Пластинка. ТСХ пластинка со слоем силикагеля.

Подвижная фаза (ПФ). Аммиак концентрированный 25 % – циклогексан – метанол – метиленхлорид 11,5:30:50:100.

Смесь растворителей. Хлористоводородная кислота – вода – 50 г/л раствор калия перманганата 1:1:2